

الأولى بكالوريا	الكتلة، الحجم، الضغط و كمية المادة	كيمياء تمارين 02
-----------------	------------------------------------	------------------

التمرين 10

[www.pc-lycee.com](http://www.pc-lycee.com)

نعتبر إناء سعته  $485\text{cm}^3$  مملوءا بغاز الميثان  $\text{CH}_4(\text{g})$  عند  $313\text{ K}$  وتحت الضغط  $954,2 \cdot 10^2\text{ Pa}$ .

1- أحسب كمية مادة الميثان في هذا الإناء.

2- أحسب كتلة الميثان المقابلة.

نعطي : ثابتة الغازات الكاملة :  $R=8,314\text{ Pa}\cdot\text{m}^3\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$  .  $M(\text{C})=12\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$  .  $M(\text{H})=1\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$

Mohammed Sobhi

[www.pc-lycee.com](http://www.pc-lycee.com)